

太原师范学院附属中学 2019-2020 学年第一学期

初三年级化学阶段考试卷

【答案】

1-5 DBABB 6-10 BDDBB 11-15 ACACA

16.(1)混合物 (2)氧气、C (3)①②③ (4)降低雾霾

(5) ①装置气密性 ② $4P+5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$ 消耗完空气中的氧气

(6) ③水从烧杯倒流回集气瓶中，水位上升到刻度 1 处

④木炭燃烧 生成二氧化碳，二氧化碳是气体

17.(1)沸点(2)物理变化(3)压强增大，分子间的间隔变大

18.(1)白色或淡黄色粉末；(2)硝酸盐；(3)10；0.285(4)多吃含有维生素 C 的蔬菜

19.(1) $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl+3O_2\uparrow$.(合理即可)；

(2)剧烈燃烧，火星四射，放热、生成黑色固体、 $3Fe+2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$ 、高温熔化物炸裂瓶底

(3)正：帮助 CH_4 燃烧,提供能量 反：铁生锈,浪费金属资源(合理即可).

20.(1)试管 水槽

(2) $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4+MnO_2+O_2\uparrow$

(3) 导管口有连续均匀的气泡冒出时

(4) 吸收生成的 SO_2 ，防止污染空气、蓝紫色火焰，放热，生成一种刺激性气味的气体

(5) 没有预热

21.(1)二氧化锰能否加快过氧化氢的分解速率

(3) $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O+O_2\uparrow$

(4)二氧化锰加快了过氧化氢的分解速率，探究二氧化锰在化学反应前后化学性质是否发生改变